

?s pn=fr 2505861  
S2 1 PN=FR 2505861  
?t 2/6/all

2/6/1

003450181

WPI Acc No: 82-04873J/198249

Air-conditioning system absorption agent - comprises a mixt. of lithium bromide and zinc chloride or zinc bromide

?t 2/7/1

2/7/1

DIALOG(R) File 351:DERWENT WPI

(c)1997 Derwent Info Ltd. All rts. reserv.

003450181

WPI Acc No: 82-04873J/198249

Air-conditioning system absorption agent - comprises a mixt. of lithium bromide and zinc chloride or zinc bromide

Patent Assignee: OSAKA GAS CO LTD (OSAG )

Inventor: OHUCHI Y; OHUTOSHI S

Number of Countries: 006 Number of Patents: 011

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Main IPC	Week
DE 3218744	A	19821202	DE 3218744	A	19820518		198249 B
FR 2505861	A	19821119					198301
JP 57190634	A	19821124	JP 8174739	A	19810518		198302
SE 8203089	A	19821220					198302
GB 2103641	A	19830223	GB 8214444	A	19820518		198308
JP 58064130	A	19830416	JP 81163222	A	19811012		198321
GB 2103641	B	19850123					198504
DE 3218744	C	19870910					198736
JP 89018115	B	19890404					198917
JP 89024535	B	19890512					198924
IT 1165786	B	19870429					198936

Priority Applications (No Type Date): JP 81163222 A 19811012; JP 8174739 A 19810518

Patent Details:

Patent	Kind	Lan	Pg	Filing Notes	Application	Patent
DE 3218744	A		16			

Abstract (Basic): DE 3218744 A

The absorption agent is for an air-conditioning and hot-water supply system, and consists of lithium bromide as base material. With this an additive of a two-ingredient gps. comprising zinc chloride and zinc bromide is mixed. Zinc chloride can be added to the base material in a percentage by wt. of 40-210. Alternatively 210-380% by wt. of zinc bromide can be added. The compsn. can be used as an absorbent for a heat pump.

Abstract (Equivalent): DE 3218744 C

Absorption agent for use in absorption air-conditioning plant and hot water supply plant consists of a 75 wt.% aq.soln. of LiBr and ZnCl<sub>2</sub>. When compared with LiBr mixtures with ZnCl<sub>2</sub> + ZnBr<sub>2</sub> or with ZnBr<sub>2</sub> alone, the crystallisation temp. is lowest with the ZnCl<sub>2</sub> addn. by itself. The mixture can be used for air-conditioning plant operating to cool rooms or operating in reverse as a heat pump for heating the room.

ADVANTAGE - Redn. of crystallisation temp. enables smaller size of water-cooled absorption chamber and economic operation of the equipment as a heat pump. (3pp)

Abstract (Equivalent): GB 2103641 B

An absorbent composition to be dissolved into water to prepare an aqueous solution used for absorption type air conditioners or hot water suppliers, the composition comprising lithium bromide and zinc chloride.i

Derwent Class: G04; Q75

International Patent Class (Additional): B01J-019/04; C09K-005/00;  
F25B-015/06

THIS PAGE BLANK (USPTO)

RÉPUBLIQUE FRANÇAISE  
INSTITUT NATIONAL  
DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE  
PARIS

(11) N° d publication :  
(A n'utiliser que pour les  
commandes de reproduction).

**2 505 861**

A1

**DEMANDE  
DE BREVET D'INVENTION**

(21) **N° 82 08723**

(54) Composition absorbante pour conditionnement d'air ou fourniture d'eau chaude.

(51) Classification internationale (Int. Cl. 3). C 09 K 5/00.

(22) Date de dépôt ..... 18 mai 1982.

(33) (32) (31) Priorité revendiquée : Japon, 18 mai 1981, n° 74739/1981 et 12 octobre 1981,  
n° 163222/1981.

(41) Date de la mise à la disposition du  
public de la demande ..... B.O.P.I. — « Listes » n° 46 du 19-11-1982.

(71) Déposant : Société dite : OSAKA GAS COMPANY, LIMITED, résidant au Japon.

(72) Invention de : Yasumasa Ohuchi, Seiichi Ito et Shoji Ohutoshi.

(73) Titulaire : *Idem* (71)

(74) Mandataire : Cabinet Bert, de Keravenant et Herrburger,  
115, bd Haussmann, 75008 Paris.

L'invention concerne des perfectionnements dans la composition absorbante destinés à être utilisés dans les conditionnements d'air ou les appareils à eau chaude du type à absorption.

5        Lorsqu'on utilise de l'eau comme milieu transporteur de chaleur, on emploie généralement comme absorbant du bromure de lithium, utilisant ainsi la solution aqueuse de bromure de lithium comme véritable absorbant, et il est difficile dans un tel système d'utiliser cette solution dans une concentration supérieure à 62 % en poids. La raison de cette restriction réside en ce que la solution aqueuse de bromure de lithium à 62 % a une température de cristallisation d'environ 20°C et ainsi une solution de concentration plus élevée peut causer des perturbations par suite de dépôts apparaissant même en cours de 10 fonctionnement, sans parler des périodes de repos du système.

En conséquence, la mise en oeuvre habituelle est généralement basée sur l'utilisation d'une solution aqueuse de bromure de lithium à environ 62 % en poids. On considère alors dans le conditionnement d'air destiné à refroidir les chambres 20 d'un immeuble, en utilisant l'eau comme agent de transfert de la chaleur dans l'évaporateur à la température de 5-7°C, et une pression de vapeur d'environ 6 mm de Hg, l'eau dans la chambre d'absorption devrait être sous la même pression d'environ 6 mm de Hg, et donc la température devrait y être maintenue à environ 25 40°C. Afin de maintenir la température de la solution dans la chambre d'absorption à un niveau aussi bas que 40°C, il est difficile d'utiliser un système refroidi par air pour éliminer la chaleur dégagée dans la chambre d'absorption, quand la solution absorbe ici de l'eau ; on est donc amené à utiliser un 30 système refroidi par l'eau, ce qui a comme inconvénient de nécessiter une tour de refroidissement à circulation d'eau, et donc une maintenance supplémentaire.

Il est généralement admis que si l'effet de refroidissement est limité de façon à maintenir en-dessous 35 l'abaissement de la température à environ 45°C (dans la chambre d'absorption, il est alors possible d'utiliser un système refroidi à l'air et il est alors également possible de mettre en oeuvre le système pour le chauffage des locaux, suivant le principe de la pompe à chaleur, en utilisant l'air atmosphérique 40 comme source de chaleur, ce qui n'était pas possible avec une

température descendant jusqu'à 40°C dans la chambre. Mais une absorption à une température aussi élevée nécessite en conséquence une capacité d'absorption élevée, il faut donc enrichir la concentration de la solution absorbante à environ 65 % en poids,

5 quand on utilise une solution de bromure de lithium. Cependant, plus on élève la concentration de la solution absorbante, plus la température de cristallisation dont on a parlé ci-dessus s'élève. Dans le cas précis d'une solution aqueuse de bromure de lithium de 65 % en poids, la température de cristallisation 10 monte à 40°C environ, ce qui en exclut l'utilisation pratique.

Il apparaît donc que si l'on dispose d'un absorbant approprié ayant une température de cristallisation suffisamment faible, inférieure d'environ 20°C à celle de la solution de bromure de lithium, tout en ayant une capacité d'absorption 15 comparable à celle de cette solution, alors le refroidissement par air de la chambre d'absorption devient possible lorsque le système est utilisé pour le conditionnement d'air, pour refroidir des locaux, et il peut être aussi utilisé pour chauffer les locaux suivant le principe de la pompe à chaleur. Même si 20 l'on ne peut abaisser la température de cristallisation de 20°C, un abaissement moindre comme par exemple de 10°C par rapport à la solution de bromure de lithium peut être encore avantageux, car il permettra de réaliser la chambre d'absorption classique refroidie à l'eau, sous la forme d'une unité nettement 25 plus petite.

L'invention a pour objectif de proposer des absorbants perfectionnés, qui permettent, dans le cas de conditionnement d'air ou fourniture d'eau chaude du type à absorption, de réduire les dimensions de la chambre d'absorption refroidie à 30 l'eau ou même de réaliser cette unité avec un refroidissement à air, et aussi d'utiliser le système selon le principe de la pompe à chaleur. De nombreuses expériences ont permis de réaliser cet objectif.

Lorsque l'absorbant utilisé est du bromure de 35 lithium, comme mentionné plus haut, on sait que la situation ne se dégrade pas de façon appréciable si l'on ajoute des quantités même substantielles d'une ou plusieurs autres matières minérales très hygroscopiques ou déliquescentes, mais il est généralement admis qu'alors la température de cristallisation de la solution 40 absorbante augmente. Toutefois, les expériences pratiquées dans

le cadre de l'invention ont montré en utilisant des absorbants préparés à partir de substances minérales très hygroscopiques ou déliquescentes et de bromure de lithium comme matériau de base, qu'un nombre limité seulement de substances minérales

5 permet un abaissement exceptionnel de la température de cristallisation d'une telle solution absorbante. Ces substances spécifiques sont le chlorure de zinc, le bromure de zinc et les mélanges de ces deux produits.

En conséquence, la composition absorbante selon  
10 l'invention se caractérise en ce que la matière de base est le bromure de lithium et qu'on ajoute soit du chlorure de zinc, soit du bromure de zinc, soit un mélange de ces deux produits. Comme cette addition entraîne l'abaissement de la température de cristallisation de la solution absorbante, il devient possible  
15 d'utiliser la solution absorbante à une concentration plus élevée, ce qui permet de réaliser la chambre d'absorption refroidie à l'eau sous une forme plus petite, compte tenu de la capacité d'absorption accrue.

En particulier, lorsque l'additif utilisé est le  
20 chlorure de zinc, dans une proportion de 40 à 210 % en poids par rapport au bromure de lithium, il est possible d'abaisser la température de cristallisation de la solution absorbante d'environ 20°C par rapport à celle de la solution de bromure de lithium, ce qui rend finalement possible l'utilisation d'une  
25 chambre d'absorption refroidie par air, et le fonctionnement du système selon le principe de la pompe à chaleur.

De plus, en considérant que le chlorure de zinc, le bromure de zinc et leurs mélanges sont les additifs les plus recommandés pour l'objectif recherché, les inventeurs ont testé  
30 un grand nombre de substances pour remplacer le bromure de lithium, et ils ont découvert que le chlorure de lithium peut être aussi bien utilisé comme absorbant de base et conduit, avec les additifs mentionnés, à des solutions absorbantes ayant une température de cristallisation abaissée.

35 Conformément à cette découverte, la seconde composition absorbante selon l'invention est caractérisée en ce que la matière de base est le chlorure de lithium et qu'elle est mélangée avec un additif qui est soit le chlorure de zinc, soit le bromure de zinc, soit le mélange de ces deux produits. Comme  
40 un tel mélange entraîne l'abaissement de la température de cris-

tallisation de la solution absorbante, il est possible ici aussi, comme dans le cas du bromure de lithium, de réduire les dimensions de l'unité absorbante refroidie à l'eau.

En particulier, lorsque l'additif utilisé est 5 le chlorure de zinc, dans une proportion de 110-200 % en poids par rapport au chlorure de lithium, ou lorsque l'additif utilisé est le bromure de zinc, en proportion de 210-380 % en poids, il est possible d'abaisser la température de cristallisation de la 10 solution absorbante d'environ 20°C par rapport à celle de la solution de bromure de lithium, de sorte qu'il est possible d'utiliser une chambre d'absorption refroidie par air, et de faire fonctionner le système selon le principe de la pompe à chaleur.

L'invention sera mieux comprise à l'aide des dessins annexés, dans lesquels les figures représentent : 15

- la figure 1 montre la température de cristallisation en fonction de la quantité d'additif mélangée au bromure de lithium (LiBr) ;

- la figure 2 montre les variations de l'équilibre 20 pression de vapeur/température en fonction de la concentration de l'absorbant constitué par du chlorure de zinc ( $ZnCl_2$ ) et du bromure de lithium (LiBr) ;

- la figure 3 est identique à la figure 1, mais avec du chlorure de lithium (Li Cl) comme absorbant de base. 25

La figure 1 montre comment la température de cristallisation varie en fonction de la proportion respective des trois types d'additifs mélangés au bromure de lithium (LiBr), soit le chlorure de zinc seul ( $ZnCl_2$ ) soit le bromure de zinc seul ( $Zn Br_2$ ) soit un mélange de poids égaux de  $Zn Cl_2$  et de 30  $Zn Br_2$ ), en utilisant toujours une solution aqueuse à 75 % en poids d'absorbant constitué par le bromure de lithium et l'additif respectif. En abscisse, on a représenté le rapport (% en poids) de l'additif au bromure de lithium, tandis qu'une ligne horizontale représentée par le zéro en ordonnées, représente la 35 température de cristallisation de référence de la solution aqueuse de LiBr ayant la même capacité d'absorption que la solution absorbante contenant l'additif respectif, et les chiffres portés en ordonnées montrent l'abaissement de température (en °C) de cristallisation de la solution absorbante mélangé d'additif 40 par rapport à la température de référence.

Les résultats montrent l'abaissement considérable de la température de cristallisation réalisée par le mélange d'additif. En particulier, lorsqu'on ajoute du chlorure de zinc seul dans une proportion de 40-210 % en poids par rapport au 5 bromure de lithium, et lorsqu'on ajoute un mélange de chlorure de zinc et de bromure de zinc dans une proportion de 80-120 % en poids par rapport au bromure de lithium, il en résulte un abaissement de la température de cristallisation de plus de 20°C, ce qui permet de réaliser la chambre d'absorption sous une forme 10 refroidie par air, et de faire fonctionner le système selon le principe de la pompe à chaleur. Lorsqu'on additionne du bromure de zinc seul, on ne constate pas un abaissement aussi remarquable de la température de cristallisation, qu'un abaissement de plus de 20°C, néanmoins il se produit encore un abaissement de 15 température suffisant pour permettre de réduire les dimensions de l'unité d'absorption refroidie à l'eau. Un important avantage apporté par cet exemple consiste en ce que l'attaque des métaux par corrosion est plus faible qu'en cas d'addition de chlorure de zinc. Par ailleurs, les résultats montrent également que 20 lorsque du chlorure de zinc ou du bromure de zinc sont utilisés seuls comme additif, on réalise un abaissement maximum de la température de cristallisation lorsque cet additif est mélangé en proportion pondérale égale au bromure de lithium.

La figure 2 représente les variations du diagramme 25 d'équilibre pression de vapeur/température en fonction de la concentration de l'absorbant obtenu par le mélange de poids égaux de chlorure de zinc ( $ZnCl_2$ ) et de bromure de lithium (LiBr). Les droites continues représentent la solution aqueuse absorbante en diverses concentrations (en % en poids). La droite en 30 pointillée représente le cas de la solution aqueuse à 62 % en poids de bromure de lithium (LiBr) seule, montrant essentiellement les mêmes caractéristiques que les autres droites. Les chiffres en ordonnées représentent la pression de vapeur d'équilibre (mm Hg), et les chiffres en abscisses représentent la 35 température (°C).

Se référant à la droite horizontale en pointillée de la figure 2, correspondant à une pression de vapeur de 6 mm de Hg, qui est supposée être la pression régnant dans la chambre d'absorption, il apparaît que dans le cas de la solution aqueuse 40 classique de bromure de lithium à 62 % en poids, la température

dans cette chambre d'absorption devrait être de 40°C, mais dans le cas d'une solution aqueuse à 78 % en poids du mélange absorbant bromure de lithium-chlorure de zinc, la température de la chambre peut monter jusqu'à 55°C, puisque cette solution peut être utilisée en toute sécurité, aucune cristallisation ne pouvant se produire même à cette température élevée.

La figure 3 représente les variations de la température de cristallisation en fonction respectivement du rapport de mélange des trois types d'additifs avec le chlorure de lithium (Li Cl), les additifs étant à nouveau le chlorure de zinc ( $Zn Cl_2$ ) seul, le bromure de zinc ( $Zn Br_2$ ) seul, et un mélange de parties égales de chlorure de zinc ( $Zn Cl_2$ ) et de bromure de zinc ( $Zn Br_2$ ), en utilisant toujours une solution aqueuse à 70 % en poids d'absorbant constitué par du chlorure de lithium (Li Cl) et un des additifs.

Les chiffres en abscisses représentent les proportions de mélange (% en poids) de l'additif avec le chlorure de lithium, tandis qu'une droite horizontale en pointillé, passant par le zéro en ordonnées, représente la température de cristallisation de référence de la solution aqueuse de bromure de lithium (Li Br) ayant la même capacité d'absorption que la solution absorbante comportant un additif, et les chiffres en ordonnées correspondent à la différence de température (°C) de cristallisation de la solution d'absorbant avec additif par rapport à la température de référence.

Les résultats montrent qu'un abaissement considérable de la température de cristallisation peut être réalisé par l'emploi de ces additifs. En particulier, lorsqu'on ajoute du chlorure de zinc seul dans une proportion de 110-200 % en poids par rapport au chlorure de lithium, lorsqu'on ajoute du bromure de zinc seul dans une proportion de 210-380 % en poids par rapport au chlorure de lithium, et lorsqu'on ajoute un mélange de chlorure de zinc et de bromure de zinc dans une proportion de 200-330 % en poids par rapport au chlorure de lithium, il en résulte un abaissement spectaculaire de la température de cristallisation de plus de 20°C, permettant ainsi de réaliser la chambre d'absorption sous la forme refroidie par air, et de faire fonctionner le système selon le principe de la pompe à chaleur.

application dans différents types de conditionnement d'air à absorption, par exemple ceux comprenant exclusivement le refroidissement de l'air chaud des locaux, le réchauffement de l'air froid des locaux exclusivement, ou le refroidissement et le 5 réchauffement selon le cas, ou ceux comprenant la fourniture d'eau chaude, ainsi que bien sûr pour la fourniture d'eau chaude seule.

R E V E N D I C A T I O N S

1°) Composition absorbante pour le conditionnement d'air ou la fourniture d'eau chaude, du type par absorption, composition caractérisée en ce que la matière de base est le 5 bromure de lithium auquel est mélangé un additif qui est soit le chlorure de zinc, soit le bromure de zinc, soit un mélange de ces deux produits.

2°) Composition absorbante selon la revendication 1, caractérisée en ce que l'additif est le chlorure de zinc et 10 qu'il est ajouté dans une proportion de 40 à 210 % en poids par rapport à la matière de base qui est le bromure de lithium.

3°) Composition absorbante pour le conditionnement d'air ou la fourniture d'eau chaude du type par absorption, composition caractérisée en ce que la matière de base est le 15 chlorure de lithium auquel est mélangé un additif qui est soit le chlorure de zinc, soit le bromure de zinc, soit un mélange de ces deux produits.

4°) Composition absorbante selon la revendication 3, caractérisée en ce que l'additif est le chlorure de zinc et 20 qu'il est ajouté dans une proportion de 110-200 % en poids par rapport à la matière de base qui est le chlorure de lithium.

5°) Composition absorbante selon la revendication 3, caractérisée en ce que l'additif est le bromure de zinc et 25 qu'il est ajouté dans une proportion de 210-380 % en poids par rapport à la matière de base qui est le chlorure de lithium.

Fig. 1

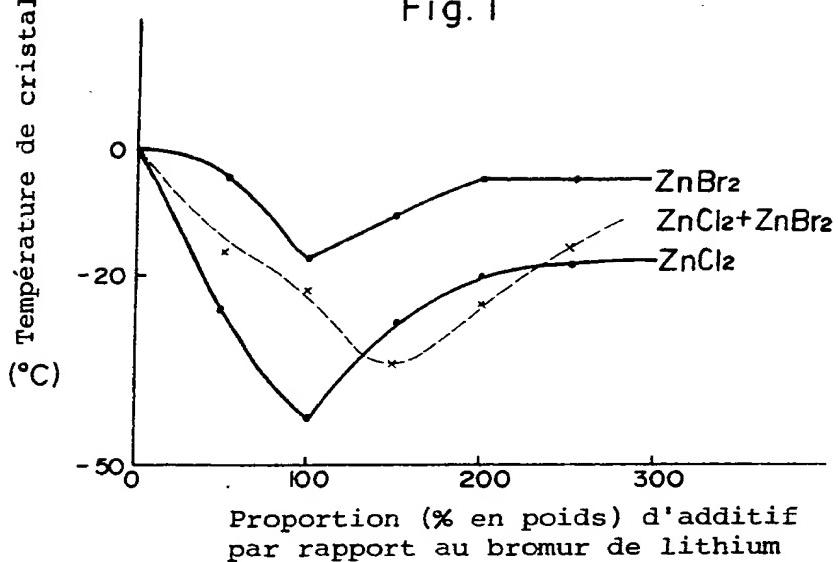


Fig. 2

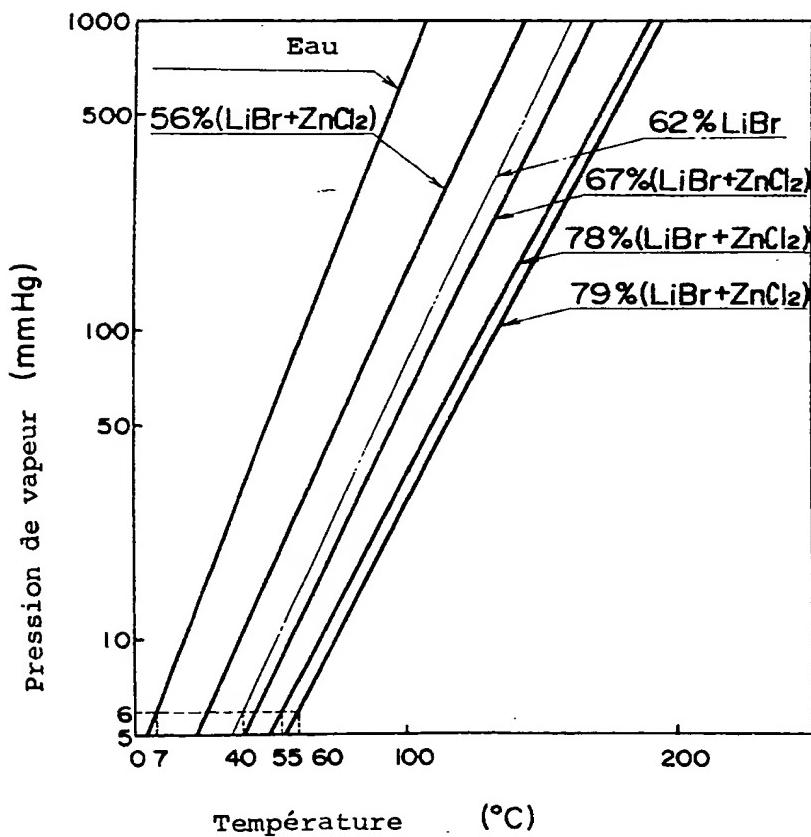
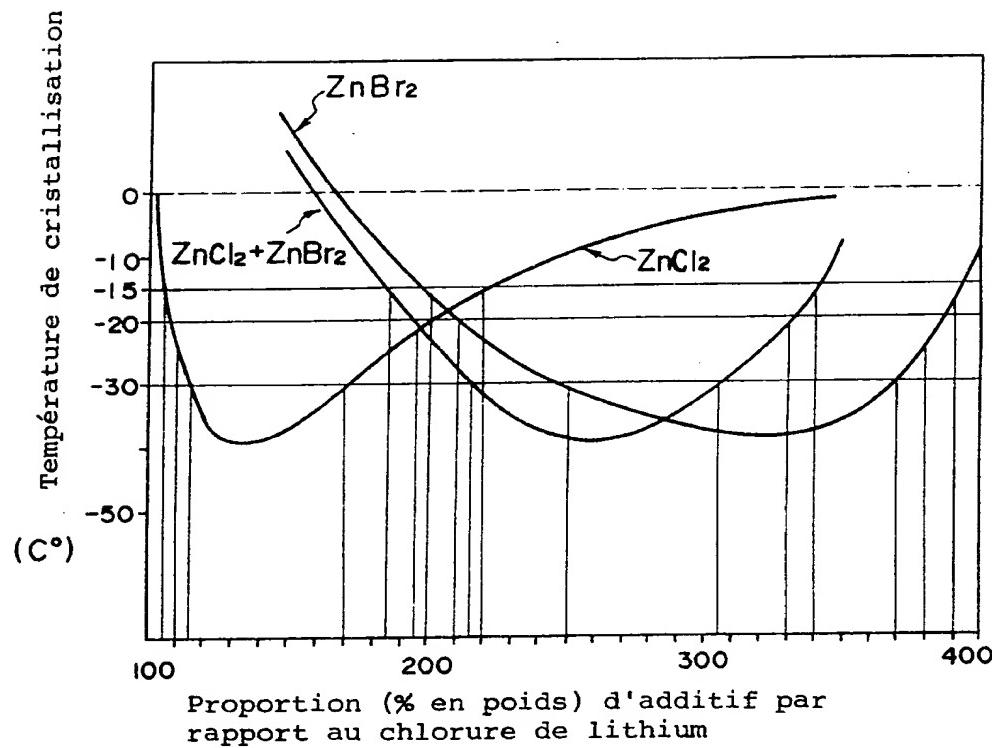


Fig. 3



THIS PAGE BLANK (USP7)